

PRODUCTION OF ALPHA-OLEFIN OLIGOMER

Publication number: JP9143213

Publication date: 1997-06-03

Inventor: ARAKI YOSHITAKE; NAKAMURA HIROFUMI; IWADA SHINJI; NANBA YOSHIKI; OKANO TAKESHI

Applicant: MITSUBISHI CHEM CORP

Classification:

- international: C08F4/22; C07B61/00; C07C2/32; C07C11/107; C08F4/06; C08F4/60; C08F4/69; C08F10/00; C07B61/00; C07C2/00; C07C11/00; C08F4/00; C08F10/00; (IPC1-7): C08F4/22; C08F4/60; C08F10/00

- European:

Application number: JP19950307402 19951127

Priority number(s): JP19950307402 19951127

Report a data error here

Abstract of JP9143213

PROBLEM TO BE SOLVED: To produce the subject oligomer in high yield and selectivity at a low catalyst cost in an easily distillable and purifiable state by using a specific chromium-based catalyst containing a specific halogen-containing compound in a specific contacting manner. **SOLUTION:** Oligomerization of an α -olefin is carried out by using a chromium-based catalyst system consisting of a combination of at least (A) a chromium compound, (B) one or more kinds of nitrogen-containing compounds selected from amines, amides and imides, (C) an alkylaluminum compound and (D) a halogen-containing compound, supplying the components A to D to the reaction system in such a manner as to present the components A to D and the α -olefin in the reaction solvent at the same time and preventing the contact of the component A with the component C before starting the oligomerization reaction and bringing the α -olefin into contact with the supplied components A to D. The component D is e.g. a compound of the formula [R1 and R2 are each a (substituted)1-30C alkyl having at least two halogen atoms in total as substituents on R1 and R2; Y is O or S].

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平9-143213

(43) 公開日 平成9年(1997) 6月3日

(51) Int.Cl. ⁶	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
C 0 8 F	4/22	MEK	C 0 8 F	4/22
	4/60	MFG		4/60
	10/00			10/00

審査請求 未請求 請求項の数 8 O L (全 15 頁)

(21) 出願番号	特願平7-307402	(71) 出願人	00000:968 三菱化学株式会社 東京都千代田区丸の内二丁目5番2号
(22) 出願日	平成7年(1995)11月27日	(72) 発明者	荒木 良剛 岡山県倉敷市瀬通三丁目10番地 三菱化学株式会社水島開発研究所内
		(72) 発明者	中村 宏文 岡山県倉敷市瀬通三丁目10番地 三菱化学株式会社水島開発研究所内
		(72) 発明者	岩出 慎二 岡山県倉敷市瀬通三丁目10番地 三菱化学株式会社水島開発研究所内
		(74) 代理人	弁理士 長谷川 晴司

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 α -オレフィン低重合体の製造方法

(57) 【要約】

【課題】 触媒コストが低く、かつ、触媒成分と目的生成物との分離が容易となるような触媒を使用し、煩雑な操作なしで工業的に有利に1-ヘキセン等の α -オレフィンの低重合体を高収率かつ高選択率で製造することができる α -オレフィン低重合体の製造方法を提供する。

【解決手段】 クロム系触媒を使用する α -オレフィンの低重合体の製造方法において、クロム系触媒として、少なくとも、クロム化合物、窒素含有化合物、アルキルアルミニウム化合物、及びヘテロ原子を含むハロゲン含有化合物の組み合わせから成る触媒系を使用し、溶液中、クロム化合物とアルキルアルミニウム化合物とが予め接触しない態様で α -オレフィンとクロム系触媒とを接触させて α -オレフィンの低重合を行う方法。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 クロム系触媒を使用する α -オレフィンの低重合体の製造方法において、クロム系触媒として、少なくとも、クロム化合物(a)、アミン、アミド及びイミドからなる群から選ばれる1種以上の窒素含有化合物(b)、アルキルアルミニウム化合物(c)及びハロゲン含有化合物(d)の組み合わせから成る触媒系を使用し、反応溶媒中、上記の各成分(a)～(d)と α -オレフィンと同時に存在して低重合反応が開始される



(式(I)中、 R_1 及び R_2 は、それぞれ、置換基を有しているもよい炭素数1～30のアルキル基を表し、 R_1 及び R_2 に置換しているハロゲン原子の合計が少なく



(式(II)中、 R_3 は置換基を有しているもよい炭素数1～30のアルキル基を表し、置換基として少なくとも



(式(III)中、 R_4 は置換基を有しているもよい炭素数1～30のアルキル基を表し、置換基として少なくとも2個のハロゲン原子を有しており、Zは水素原子又はハロゲン原子を表し、Yは酸素原子又は硫黄原子を表す。)

【請求項2】 ハロゲン含有化合物(d)が一般式

(I)で表わされる化合物である請求項1に記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【請求項3】 ハロゲン含有化合物(d)が1, 1-ジクロロアセトン, 1, 3-ジクロロアセトン, 1, 1, 1-トリクロロアセトン及び1, 1, 3-トリクロロアセトンからなる群から選ばれるものである請求項2に記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【請求項4】 クロム化合物(a)とアルキルアルミニウム化合物(c)とを低重合反応時に α -オレフィンと同時に接触させる請求項1～3の何れかに記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【請求項5】 ハロゲン含有化合物(d)、窒素含有化合物(b)及びアルキルアルミニウム化合物(c)を含む溶液中に α -オレフィンを導入する請求項1～4の何れかに記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【請求項6】 窒素含有化合物(b)及びアルキルアルミニウム化合物(c)を含む溶液中に、 α -オレフィン、ハロゲン含有化合物(d)及びクロム化合物(a)を導入する請求項1～4の何れかに記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【請求項7】 α -オレフィンがエチレンであり、 α -オレフィン低重合体が主として1-ヘキセンである請求

項には、クロム化合物(a)とアルキルアルミニウム化合物(c)とが接触しない態様で、上記の各成分(a)～(d)を反応系に供給して α -オレフィンと接触させて α -オレフィン低重合体を製造する方法であって、該ハロゲン含有化合物(d)が下記一般式(I), (II)又は(III)で表わされる化合物であることを特徴とする α -オレフィン低重合体の製造方法。

【化1】

(I)

とも2個であり、Yは酸素原子又は硫黄原子を表す。)

【化2】

(II)

2個のハロゲン原子を有している。)

【化3】

(III)

項1～6の何れかに記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【請求項8】 クロム化合物(a)とアルキルアルミニウム化合物(c)とを、エチレン圧約5～100 kg/cm²の条件下で接触させる請求項7に記載の α -オレフィン低重合体の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は α -オレフィン低重合体の製造方法に関する。詳しくは、目的生成物の素留精製が容易となる触媒を使用して、高収率かつ高選択率で工業的に有利に α -オレフィン低重合体を製造する方法に関するものである。

【0002】

【従来の技術】従来、エチレン等の α -オレフィンの低重合方法として、特定のクロム化合物と特定の有機アルミニウム化合物の組み合わせからなるクロム系触媒を使用する方法が知られている。例えば、特開平3-128904号公報には、クロム-ピロリル結合を有するクロム含有化合物と金属アルキル又はルイス酸とを予め反応させて得られた触媒を使用して α -オレフィンを三量化する方法が記載されている。

【0003】また、米国特許第5,376,612号には、クロム化合物、ピロリル含有化合物、金属アルキル化合物及びハライド源を共通の溶媒中で混合することにより得られた触媒系を使用して、 α -オレフィンを低重合する方法が記載されている。本発明者らの一部は先に特願平6-139024号において、クロム化合物、アミン又は金属アミド、アルキルアルミニウム化合物、及

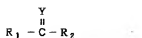
びハロゲン含有化合物を α -オレフィンと特定の態様で接触させることにより、 α -オレフィンの低重合反応を行う方法を提案した。

【0004】また、本発明者らの一部は、特願平6-218477号、特願平6-295073号および特願平7-161903号において、特定のハロゲン化炭化水素類を含む特定のクロム系触媒を特定の接触態様で使用するにより、1-ヘキセン等の α -オレフィンを高収率かつ高選択率で取得する方法を提案した。

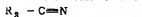
【0005】

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、上述したような従来技術において開示されているハロゲン含有化合物を使用して α -オレフィン低重合体の製造を行った場合には、ハロゲン原子1モル当りの活性が低いために触媒コストが高くなるという問題があった。また、上記活性が高くても、目的生成物である α -オレフィン低重合体とハロゲン含有化合物の沸点が近接しており、蒸留精製工程において目的生成物を高純度で回収することが困難であるという問題があった。

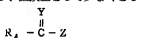
【0006】本発明者は上記実情に鑑みなされたものであり、その目的は、触媒コストが低く、かつ触媒成分と目的生成物との分離が容易となるような触媒を使用し、煩雑な操作なしで工業的に有利に1-ヘキセン等の α -オレフィン低重合体を高収率かつ高選択率で製造することができる α -オレフィン低重合体の製造方法を提供することにある。



(式 I) 中、 R_1 及び R_2 は、それぞれ、置換基を有していてもよい炭素数1〜30のアルキル基を表し、 R_1 及び R_2 に置換しているハロゲン原子の合計が少なく



(式 II) 中、 R_3 は置換基を有していてもよい炭素数1〜30のアルキル基を表し、置換基として少なくとも



(式 III) 中、 R_4 は置換基を有していてもよい炭素数1〜30のアルキル基を表し、置換基として少なくとも2個のハロゲン原子を有しており、Zは酸素原子又はハロゲン原子を表し、Yは酸素原子又は硫黄原子を表す。

【0009】

【発明の実施の形態】以下、本発明をより詳細に説明する。本発明においては、クロム系触媒として、少なくとも、クロム化合物(a)と特定の窒素含有化合物(b)とアルキルアルミニウム化合物(c)と上記一般式(I)、(II)又は(III)の特定構造を有するハロゲン含有化合物(d)との組み合わせからなる触媒系を使

【0007】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記の目的を達成すべく鋭意検討を進めた結果、特定のハロゲン含有化合物を含む特定のクロム系触媒を特定の接触態様で使用するならば、触媒コストを低く維持し、かつ、 α -オレフィン特に、エチレンの低重合反応を高活性に進行させ、触媒成分であるハロゲン含有化合物と目的生成物との分離が容易となるような状態に維持でき、高純度の α -オレフィン低重合体を生成させることができるとの知見を得た。

【0008】本発明は、上記の知見を基に完成されたものであり、その要旨は、クロム系触媒を使用する α -オレフィンの低重合体の製造方法において、クロム系触媒として、少なくとも、クロム化合物(a)、アミン、アミド及びイミドからなる群から選ばれた1種以上の窒素含有化合物(b)、アルキルアルミニウム化合物(c)及び下記一般式(I)、(II)又は(III)で表わされるハロゲン含有化合物(d)の組み合わせからなる触媒系を使用し、反応溶媒中、上記の各成分(a)〜(d)と α -オレフィンとが同時に存在して低重合反応が開始される前には、クロム化合物(a)とアルキルアルミニウム化合物(c)とが接触しない態様で、上記の各成分(a)〜(d)を反応系に供給して α -オレフィンと接触させ、 α -オレフィンの低重合を行うことを特徴とする α -オレフィン低重合体の製造方法、に存する。

【化4】

(I)

とも2個であり、Yは酸素原子又は硫黄原子を表す、)

【化5】

(II)

2個のハロゲン原子を有している。)

【化6】

(III)

用する。本発明で使用されるクロム化合物(a)は、一般式CrX_nで表される。但し、該一般式中、Xは、任意の有機基又は無機基もしくは陰性原子、nは1から6の整数を表し、そして、nが2以上の場合、Xは相互に同一又は異なってもよい。クロムの価数は0価ないし6価であり、上記一般式中のnとしては2以上が好ましい。

【0010】上記有機基としては、炭素数が通常1〜30の各種の基が挙げられる。具体的には、炭化水素基、カルボニル基、アルコキシ基、カルボキシ基、 β -ジケトン基、 β -ケトカルボキシ基、 β -ケトエステル基およびアミド基等が例示される。炭化水素基とし

てはアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アルキルアリール基、アラール基、シクロペンタジエニル基等が挙げられる。無機基としては、硝酸基、硫酸基などのクロム塩形成基が挙げられ、陰性原子としては、酸素原子、ハロゲン原子等が挙げられる。

【0011】好ましいクロム化合物は、アルコキシ塩、カルボキシル塩、 β -ジケトナート塩、 β -ケトエステルのアニオンとの塩、またはクロムハロゲン化物であり、具体的には、クロム(IV)- μ -トキシド、クロム(III)アセチルアセトナート、クロム(III)トリフルオロアセチルアセトナート、クロム(III)ヘキサフルオロアセチルアセトナート、クロム(III)(2, 2, 6, 6-テトラメチル-3, 5-ヘプタジオナート)、 $\text{Cr}(\text{PhCOCHCOPh})_3$ (ここでPhはフェニル基を表す。)、クロム(II)アセテート、クロム(III)アセテート、クロム(III)-2-エチルヘキサノエート、クロム(III)ベンゾエート、クロム(III)ナフテネート、 $\text{Cr}(\text{CH}_3\text{COCHCOOCCH}_3)_3$ 、塩化第一クロム、塩化第二クロム、臭化第一クロム、臭化第二クロム、ヨウ化第一クロム、ヨウ化第二クロム、フッ化第一クロム、フッ化第二クロム等が挙げられる。また、上記のクロム化合物と電子供与体とからなる錯体も好適に使用することができる。電子供与体は、例えば窒素、酸素、リン又は硫黄を含有する化合物の中から選択される。

【0012】上記窒素含有化合物としては、ニトリル、アミン、アミド等が挙げられ、具体的には、アセトニトリル、ピリジン、ジメチルピリジン、ジメチルホルムアミド、N-メチルホルムアミド、アニリン、ニトロベンゼン、テトラメチルエチレンジアミン、ジエチルアミン、イソプロピルアミン、ヘキサメチルジシラザン、ピロリジン等が挙げられる。

【0013】酸素含有化合物としては、エステル、エーテル、ケトン、アルコール、アルデヒド等が挙げられ、具体的には、エチルアセテート、メチルアセテート、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジエチルエーテル、ジメトキシエタン、ジグリウム、トリグリウム、アセトン、メチルエチルケトン、メタノール、エタノール、アセトアルデヒド等が挙げられる。

【0014】リン含有化合物としては、ヘキサメチルホスホアミド、ヘキサメチルホスホオスホリアミド、トリエチルホスファイト、トリブチルホスフィンオキシド、トリエチルホスフィン等が例示される。一方、硫黄含有化合物としては、二硫化炭素、ジメチルスルホキシド、テトラメチルスルホン、チオフェン、ジメチルスルフィド等が例示される。

【0015】従って、クロム化合物と電子供与体とからなる錯体例としては、ハロゲン化クロムのエーテル錯体、エステル錯体、ケトン錯体、アルデヒド錯体、アルコール錯体、アミン錯体、ニトリル錯体、ホスフィン錯

体、チオエーテル錯体等が挙げられる。具体的には、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3\text{THF}$ (ここでTHFはテトラヒドロフランを表す。)、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3\text{dioxane}$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot (\text{CH}_3\text{CO}_2 - n - \text{C}_4\text{H}_9)$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot (\text{CH}_3\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3(1 - \text{C}_8\text{H}_7\text{OH})$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3[\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{OH}]$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3\text{pyridine}$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 2(1 - \text{C}_8\text{H}_7\text{NH}_2)$ 、 $[\text{CrCl}_3 \cdot 3\text{CH}_3\text{CN}] \cdot \text{CH}_3\text{CN}$ 、 $\text{CrCl}_3 \cdot 3\text{PPh}_3$ 、 $\text{CrCl}_2 \cdot 2\text{THF}$ 、 $\text{CrCl}_2 \cdot 2\text{pyridine}$ 、 $\text{CrCl}_2 \cdot 2[(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}]$ 、 $\text{CrCl}_2 \cdot 2\text{CH}_3\text{CN}$ 、 $\text{CrCl}_2 \cdot 2[\text{P}(\text{CH}_3)_2\text{Ph}]$ 等が挙げられる。

【0016】クロム化合物としては、炭化水素溶媒に可溶な化合物が好ましく、クロムの β -ジケトナート塩、カルボン酸塩、 β -ケトエステルのアニオンとの塩、 β -ケトカルボン酸塩、アミド錯体、カルボニル錯体、カルベン錯体、各種シクロペンタジエニル錯体、アルキル錯体、フェニル錯体等が挙げられる。クロムの各種カルボニル錯体、カルベン錯体、シクロペンタジエニル錯体、アルキル錯体、フェニル錯体等としては、 $\text{Cr}(\text{CO})_6$ 、 $(\text{C}_6\text{H}_6)\text{Cr}(\text{CO})_3$ 、 $(\text{CO})_5\text{Cr}(\text{C}=\text{CH}_3)(\text{OCH}_3)$ 、 $(\text{CO})_5\text{Cr}(\text{C}=\text{CC}_6\text{H}_5)(\text{OCH}_3)$ 、 CpCrCl_2 (ここでCpはシクロペンタジエニル基を表す。)、 $(\text{Cp}^*\text{CrClCH}_3)_2$ (ここでCp*はペンタメチルシクロペンタジエニル基を表す。)、 $(\text{CH}_3)_2\text{CrCl}$ 等が例示される。

【0017】クロム化合物は、無機酸化物などの担体に担持して使用することもできるが、担体に担持せず、に、他の触媒成分と組み合わせる使用の方が好ましい。即ち、本発明においては、クロム系触媒は、後述する特定の接触態様で使用されるが、かかる態様によれば、クロム化合物の担体への担持を行わなくとも高い触媒活性が得られる。そして、クロム化合物を担体に担持せずに使用する場合は、複雑な操作を伴う担体への担持を省略することができ、しかも、担体の使用による触媒使用量(担体と触媒成分の合計量)の増大という問題をも回避することができる。

【0018】本発明で使用する窒素含有化合物(b)は、アミン、アミド及びイミドからなる群から選ばれた一種以上の化合物である。本発明で使用するものは、1級又は2級のアミン、またはこれらの混合物である。1級アミンとしてはアンモニア、エチルアミン、イソプロピルアミン、シクロヘキシルアミン、ベンジルアミン、アニリン、ナフチルアミン等が例示され、2級アミンとしては、ジエチルアミン、ジイソプロピルアミン、ジシクロヘキシルアミン、ジベンジルアミン、ビス(トリメチルシリル)アミン、モルホリン、イミダゾール、インドリン、インドール、ピロール、2, 5-ジメチル

ピロール、3, 4-ジメチルピロール、3, 4-ジエチルピロール、2, 3, 4-トリメチルピロール、3, 4-ジクロロピロール、2, 3, 4, 5-テトラクロロピロール、2-アセチルピロール、3, 3', 4, 4'-テトラメチルジピロメタン、ヒラゾール、ピロリジン等が例示される。

【0019】本発明で使用するアミドの一つは、1級又は2級のアミンから誘導される金属アミド、またはこれらの混合物であり、具体的には、1級又は2級のアミンとIA族、IIA族、IIIA族、およびIVB族から選択される金属との反応により得られるアミドである。かかる金属アミドとして、具体的には、リチウムアミド、ナトリウムエチルアミド、カルシウムジエチルアミド、リチウムジイソプロピルアミド、カリウムベンジルアミド、ナトリウムビス(トリメチルシリル)アミド、リチウムインドリド、ナトリウムピロリド、リチウムピロリド、カリウムピロリド、カリウムピロリジド、アルミニウムジエチルピロリド、エチルアルミニウムジピロリド、アルミニウムトリピロリド、リチウム(2, 5-ジメチルピロリド)等が挙げられる。

【0020】本発明において、より好ましくは2級のアミン、2級のアミンから誘導されるアミド、またはこれらの混合物が使用される。2級のアミンとして、ピロール、2, 5-ジメチルピロール、3, 4-ジメチルピロール、2, 3, 4-トリメチルピロール、3, 4-ジエチル

ピロール、2, 3, 4, 5-テトラクロロピロール、2-アセチルピロール、3, 3', 4, 4'-テトラメチルジピロメタンが好適であり、特に、ピロール又は2, 5-ジメチルピロールが好ましい。また、2級のアミンから誘導される金属アミドとしては、アルミニウムピロリド、エチルアルミニウムジピロリド、アルミニウムトリピロリド、ナトリウムピロリド、リチウムピロリド、カリウムピロリド、アルミニウム(2, 5-ジメチルピロリド)、エチルアルミニウムビス(2, 5-ジメチルピロリド)、アルミニウムトリス(2, 5-ジメチルピロリド)、ナトリウム(2, 5-ジメチルピロリド)、リチウム(2, 5-ジメチルピロリド)、カリウム(2, 5-ジメチルピロリド)が好適である。そして、ピロール誘導体の中でも、ピロール環に炭化水素基を有する誘導体が好ましい。

【0021】本発明で使用するアミドの他の一つは酸アミドである。本発明で使用する酸アミドとしては、下記一般式(1)～(3)で表される化合物などが挙げられる。なお、下記一般式(1)～(3)は、便宜的に、本発明で使用する他の窒素含有化合物であるイミドも同時に包含している。本発明で使用する酸アミド又はイミドとしては、下記一般式(1)～(3)で表される化合物などが挙げられる。

【0022】

【化7】

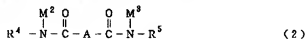


【0023】一般式(1)中、M¹は、水素原子又は周期律表のIA、IIA、IBもしくはIIIA族から選ばれる金属元素であり、R¹は、水素原子、炭素数1～30のアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、または、ヘテロ元素を含んではいてもよいアリール基を表し、R²は、水素原子、炭素数1～30のアルキル基、アルケニル基、アラルキ

ル基、置換基を有していてもよいアリール基、ヘテロ元素を含んではいてもよいアリール基、または、アシル基C(=O)R³(R³の定義は一般式(1)のR¹と同じであるが、R¹と異なってもよい)を表し、R¹とR²とは環を形成していてもよい。

【0024】

【化8】



【0025】一般式(2)中、M²及びM³は、水素原子又は周期律表のIA、IIA、IBもしくはIIIA族から選ばれる金属元素であり、R⁴及びR⁵は、水素原子、炭素数1～30のアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、置換基を有していてもよいアリール基、または、ヘテロ元素を含んではいてもよいアリール基を表し、R⁴とR⁵とは環を形成していてもよく、Aは不飽和結合を含んではいてもよいアルキレン基を表す。

【0026】一般式(1)又は一般式(2)で表される酸アミド類としては、例えば、アセトアミド、N-メチルヘキサナムド、スクシナムド、マレアミド、N-メチルベンザミド、イミダゾール-2-カルボキサミ

ド、ジ-2-テノイルアミン、β-ラクタム、δ-ラクタム、ε-カプロラクタム、および、これらと周期律表のIA、IIA、IBまたはIIIA族の金属との塩が挙げられる。上記イミドとしては、例えば、1, 2-シクロヘキサジカルボキシミド、スクシンイミド、フタルイミド、マレイミド、2, 4, 6-トリペリントリオン、ベルヒドロアゼシン-2, 10-ジオン、および、これらと周期律表のIA、IIA、IBまたはIIIA族の金属との塩が挙げられる。

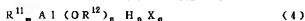
【0027】

【化9】



一般式(3)中、 M^4 は、水素原子または周期律表のI A、II A、I BもしくはIII A族から選ばれる金属元素であり、 R^6 は、水素原子、炭素数1～30のアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、置換基を有しているもよいアリアル基、または、ヘテロ元素を含んでいてもよいアリアル基を表し、 R^7 は、水素原子、炭素数1～30のアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、置換基を有しているもよいアリアル基、ヘテロ元素を含んでいてもよいアリアル基、または、 SO_2 基(R^6 の定義は一般式(3)の R^6 と同じであるが R^6 と異なっているもよい)を表し、 R^6 と R^7 とは環を形成しているもよい。

【0028】一般式(3)で示されるスルホンアミド類



【0030】式(4)中、 R^{11} および R^{12} は、炭素数が通常1～15、好ましくは1～8の炭化水素基であって互いに同一であっても異なっているもよく、Xはハロゲン原子を表し、 m は $0 < m \leq 3$ 、 n は $0 \leq n < 3$ 、 p は $0 \leq p < 3$ 、 q は $0 \leq q < 3$ のそれぞれの数であって、しかも $m+n+p+q=3$ である数を表す。上記のアルキルアルミニウム化合物としては、例えば下記一般式(5)で示されるトリアルキルアルミニウム化合物、一



(ここで m は1、 $5 \leq m < 3$)



(ここで m は $0 < m < 3$ 、好ましくは1、 $5 \leq m < 3$)



(ここで m は $0 < m < 3$ 、好ましくは1、 $5 \leq m < 3$)

【0032】上記のアルキルアルミニウム化合物の具体例としては、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、ジエチルアルミニウムモノクロリド、ジエチルアルミニウムエトキシド、ジエチルアルミニウムヒドリド等が挙げられる。また、これらのアルキルアルミニウム化合物は、2種以上の混合物であってもよく、例えば、トリアルキルアルミニウム化合物とハロゲン化アルキルアルミニウム化合物



【0034】(式(1)中、 R_1 及び R_2 は、それぞれ、置換基を有しているもよい炭素数1～30のアルキ

およびスルホンイミド類としては、例えば、ベンゼンスルホンアミド、 N -メチルメタンスルホンアミド、 N -メチルトリフルオロメタンスルホンアミド、および、これらと周期律表のI A、II A、I BまたはIII A族の金属との塩が挙げられる。上記の酸アミド又はイミドの中では、一般式(1)で表される化合物が好ましく、特に、一般式(1)中の R^2 がアシル基 $\text{C}(=\text{O})\text{R}^3$ を表し、 R^1 と R^3 とが環を形成しているイミド化合物が好ましい。本発明で使用するアルキルアルミニウム化合物(c)としては、下記一般式(4)で示されるアルキルアルミニウム化合物が好適に使用される。

【0029】

【化10】

一般式(6)で示されるハロゲン化アルキルアルミニウム化合物、一般式(7)で示されるアルコキシアルキルアルミニウム化合物、一般式(8)で示される水素化アルキルアルミニウム化合物、などが挙げられる。なお、各式中の R^{11} 、Xおよび R^{12} の定義は一般式(4)における同じである。

【0031】

【化11】

(5)

(6)

(7)

(8)

(9)

(10)

との混合物を用いることもできる。これらの中では、ポリマーの副生が少ないという点で、トリアルキルアルミニウム化合物が特に好ましい。本発明においてハロゲン含有化合物(d)としては、下記一般式(I)、(II)又は(III)で表わされる化合物が用いられる。

【0033】

【化12】

(1)

ル基を表し、 R_1 及び R_2 に置換しているハロゲン原子の合計が少なくとも2個であり、Yは酸素原子又は硫黄

原子を表す。)

【0035】



【0036】(式(II)中、R₃は置換基を有していてもよい炭素数1~30のアルキル基を表し、置換基として少なくとも2個のハロゲン原子を有している。)



【0038】(式(III)中、 R_4 は置換基を有していてもよい炭素数1〜30のアルキル基を表し、置換基として少なくとも2個のハロゲン原子を有しており、Zは水素原子又はハロゲン原子を表し、Yは酸素原子又は硫黄原子を表す。)

また、上記一般式(I)~(III)において置換基のハロゲン原子としては、塩素原子又は臭素原子、中でも活性、目的生成物の選択性等を総合的にみて塩素原子を用いるのが好ましい。一般式(I)で表わされるハロゲン含有化合物としては、一般式(I)中のR₁及びR₂の少なくともいずれか一方の位置に、ハロゲン原子が置換しているケトン化合物又はチオケトン化合物が好ましく、具体的に、1,1-ジブプロアセトン、1,3-ジブプロアセトン、1,1,1-トリブプロアセトン、1,1,1,3-テトラブプロアセトン、1,1,1,3,3-ペンタブプロアセトン、1,1,1,3,3,3-ヘキサブプロアセトン、1,1,1,3,3,3-ヘキサブプロアセトン等、1,1-ジブプロアセトン、1,1,1-トリブプロアセトン、1,1,1,3-テトラブプロアセトン、1,1,1,3,3-ペンタブプロアセトン、1,1,1,3,3,3-ヘキサブプロアセトン等、1,1-ジブプロアセトン、1,1,1-トリブプロアセトン及び1,1,1,3-テトラブプロアセトン等のチオケトン化合物が挙げられる。

【0039】また、一般式(II)で表されるハロゲン含有化合物としては、一般式(II)中の R_3 の α 位にハロゲン原子が置換しているニトリル化合物が好ましく、具体的には、トリクロロアセトニトリル、ジクロロアセトニトリル、トリブロモアセトニトリル及びジブロモアセトニトリル等が挙げられる。更に、一般式(III)で表されるハロゲン含有化合物としては、一般式(III)中の R_4 の α 位にハロゲン原子が置換している化合物が好ましく、具体的には、塩化トリクロロアセチル、ジクロロ塩化アセチル、臭化トリクロロアセチル、ジブロモ臭化アセチル、トリクロロアセチルデヒド、ジクロロアセチルデヒド、トリブロモアセチルデヒド及びジブロモアセチルデヒド等が挙げられる。

【0040】本発明においては、上記の特定構造を有するハロゲン含有化合物を用いることによって、触媒活性及び三氯化物の選択率が著しく向上するだけでなく、ハロゲン原子1モル当りの活性が高いため、使用する触媒

【化13】

(II)

【0037】

【化14】

(III)

成分の量が少量ですみ、また使用するハロゲン含有化合物が、目的生成物である1-ヘキセン等の α -オレフィン低重合体よりも十分高い沸点を有するため、目的生成物をハロゲンが混入することなく高純度で回収することができますという利点がある。

【0041】本発明においては、上記の各触媒成分（a）～（d）の組合せから成るクロム触媒系を使用する。そして、クロム化合物（a）として例えば塩化第2クロムの様にハロゲンを含有するクロム化合物を使用する場合、当該クロム化合物はハロゲン含有化合物（d）としても機能する。同様に、アルキルアルミニウム化合物（c）として例えばジエチルアルミニウムメチルクロリドの様にハロゲンを含有するアルキルアルミニウム化合物を使用する場合、当該アルキルアルミニウム化合物は、ハロゲン含有化合物（d）としても機能する。更に、窒素含有化合物（b）として、例えば、N-クロコハク酸イミドの様にハロゲンを含有する窒素含有化合物を使用する場合、当該窒素含有化合物はハロゲン含有化合物（d）としても機能する。

【0042】本発明においては、上記の各触媒成分(a)～(d)の組み合わせから成るクロム系触媒を使用し、溶媒中で α -オリフィンと低重合反応を行なう。そして、反応溶媒中、上記の各成分(a)～(d)と α -オリフィンが同時に存在して低重合反応が開始される前には、クモ化合物(c)とアルキルアルニウム化合物(c)とが接触しない態様で、上記の各成分を反応系に供給して α -オリフィンと接触させ、 α -オリフィンの低重合反応を行なわせる。この接触態様を採用することにより、触媒活性が著しく向上し、かつ、三量化物の選択率が著明に高く、また、得られる α -オリフィン低重合体の分子量も極めて高いという利点がある。

【0043】クロム化合物(a)とアルキルアルミニウム化合物(c)とが相互に接する態様でクロム系触媒を使用した場合における低重合反応の活性が低くなる理由は、未だ詳らかではないが、次のように推定される。即ち、クロム化合物とアルキルアルミニウム化合物とを接触させた場合、クロム塩に配位している配位子とアルキルアルミニウム化合物中のアルキル基との間で配位子交換反応が進行すると考えられる。そして、かかる反応によって生成するアルキルクロム化合物は、通常の方式で得られるアルキルクロム化合物と異なる

り、それ自身では不安定である。そのため、アルキルクロム化合物の分解還元反応が優先して進行し、その結果、 α -オレフィンの低重合反応に不適当な脱メタル化が惹起され、 α -オレフィンの低重合反応活性が低下すると考えられる。

【0044】この特定の接触態様において、触媒活性及び目的生成物の選択率を向上させるためには、高濃度の α -オレフィンを用いることが好ましい。具体的には、反応溶媒中の α -オレフィン濃度が、通常 $5\sim 100\text{mol}\%$ 、好ましくは $10\sim 100\text{mol}\%$ 、特に好ましくは $20\sim 100\text{mol}\%$ の条件下で、クロム系触媒と α -オレフィンとを接触させることが好ましい。特に、 α -オレフィンとしてエチレン等の低沸点 α -オレフィンを用いる場合には、 α -オレフィン圧が通常、約 $3\sim 250\text{kg}/\text{cm}^2$ 、好ましくは約 $5\sim 100\text{kg}/\text{cm}^2$ 、更に好ましくは約 $5\sim 50\text{kg}/\text{cm}^2$ の条件下で、接触させることが好ましい。このような条件下で接触させることにより、触媒調製工程を経ることなく、 α -オレフィンの低重合を行うことができる。

【0045】上記の特定の接触態様の具体例としては次の(1)～(9)の態様を挙げることができる。なお、以下の各溶液は、通常、反応溶媒を使用して調製される。

(1) 窒素含有化合物(b)、アルキルアルミニウム化合物(c)及びハロゲン含有化合物(d)を含む溶液中にクロム化合物(a)及び α -オレフィンを導入する方法。

【0046】(2) クロム化合物(a)、ハロゲン含有化合物(d)および窒素含有化合物(b)を含む溶液中にアルキルアルミニウム化合物(c)及び α -オレフィンを導入する方法。

(3) クロム化合物(a)及びハロゲン含有化合物(d)を含む溶液中に窒素含有化合物(b)、アルキルアルミニウム化合物(c)及び α -オレフィンを導入する方法。

【0047】(4) アルキルアルミニウム化合物(c)及びハロゲン含有化合物(d)を含む溶液中にクロム化合物(a)、窒素含有化合物(b)及び α -オレフィンを導入する方法。

(5) クロム化合物(a)及び窒素含有化合物(b)を含む溶液中にアルキルアルミニウム化合物(c)、ハロゲン含有化合物(d)及び α -オレフィンを導入する方法。

【0048】(6) 窒素含有化合物(b)及びアルキルアルミニウム化合物(c)を含む溶液中にクロム化合物(a)及びハロゲン含有化合物(d)及び α -オレフィンを導入する方法。

(7) アルキルアルミニウム化合物(c)を含む溶液中に、クロム化合物(a)、窒素含有化合物(b)、ハロゲン含有化合物(d)及び α -オレフィンを導入する方

法。

【0049】(8) クロム化合物(a)を含む溶液中にハロゲン含有化合物(d)、窒素含有化合物(b)、アルキルアルミニウム化合物(c)及び α -オレフィンを導入する方法。

(9) クロム化合物(a)、窒素含有化合物(b)、アルキルアルミニウム化合物(c)、ハロゲン含有化合物(d)及び α -オレフィンをそれぞれ同時に独立に反応系に導入する方法。

また、反応開始前にクロム化合物とアルキルアルミニウム化合物とを接触させない態様に維持し、かつ、 α -オレフィンの低重合反応時に、クロム化合物とアルキルアルミニウム化合物とを α -オレフィンと同時に各々独立に反応系に供給する方法を採用することもできる。

【0050】本発明において、「反応開始前にクロム化合物とアルキルアルミニウム化合物とを接触させない態様」とは、反応の開始時のみならず、その後の追加的な α -オレフィン及び触媒成分の反応器への供給においてもかかる態様が維持されることを意味する。しかし、上記の特定の接触態様は、触媒成分からの触媒系の形成の際に要求される好ましい態様であり、触媒系が形成された後は無関係である。従って、上記の態様による触媒系の形成を経た後に反応系から回収された触媒液を反応系に循環させることは、上記の接触態様に反することではない。

【0051】本発明において、反応系中のクロム化合物(a)の存在量は、溶媒1リットル当たり、通常 $1\times 10^{-7}\sim 0.5\text{mol}$ 、好ましくは $5\times 10^{-7}\sim 0.2\text{mol}$ 、更に好ましくは $1\times 10^{-6}\sim 5\times 10^{-2}\text{mol}$ の範囲とされる。窒素含有化合物(b)の存在量は、溶媒1リットル当たり、通常 $1\times 10^{-7}\sim 0.1\text{mol}$ 、好ましくは $5\times 10^{-7}\sim 5\times 10^{-2}\text{mol}$ 、更に好ましくは $1\times 10^{-6}\sim 1\times 10^{-2}\text{mol}$ の範囲とされる。アルキルアルミニウム化合物(c)の存在量は、溶媒1リットル当たり、 $1\times 10^{-7}\sim 7\times 10^{-2}\text{mol}$ 、好ましくは $5\times 10^{-7}\sim 5\times 10^{-2}\text{mol}$ 、更に好ましくは $1\times 10^{-6}\sim 1\times 10^{-2}\text{mol}$ の範囲とされる。ハロゲン含有化合物(d)の存在量は、溶媒1リットル当たり、通常 $1\times 10^{-7}\sim 0.1\text{mol}$ 、好ましくは $5\times 10^{-7}\sim 5\times 10^{-2}\text{mol}$ 、更に好ましくは $1\times 10^{-6}\sim 1\times 10^{-2}\text{mol}$ の範囲とされる。上記各触媒成分は触媒量用いることが好ましい。

【0052】本発明において、反応系中のクロム化合物(a)、窒素含有化合物(b)、アルキルアルミニウム化合物(c)及びハロゲン含有化合物(d)のモル比(a):(b):(c):(d)は、通常、 $1:0.1\sim 100:0.1\sim 500:0.1\sim 100$ であり、好ましくは $1:0.1\sim 10:1\sim 100:0.1\sim 20$ であり、更に好ましくは $1:1\sim 5:5\sim 50:1\sim 10$ である。かかる特定条件の結合により、 α -オレフィ

ン低重合体として、例えば、ヘキセンを90%以上(全生成量に対する割合)の収率で製造することができ、しかも、ヘキセン中の1-ヘキセンの含有量を99%以上に高めることができる。

【0053】本発明において、原料の α -オレフィンとしては、炭素数2〜30の置換または非置換の α -オレフィンが使用される。具体的には、エチレン、プロピレン、1-ブテン、1-ヘキセン、1-オクタン、3-メチル-1-ブテン、4-メチル-1-ペンテン等が挙げられる。特に、原料 α -オレフィンとしてエチレンが好適であり、エチレンからその三量体である1-ヘキセンを高収率かつ高選択率で得ることができる。

【0054】本発明において、反応溶媒としては、ブタン、ペンタン、3-メチルペンタン、ヘキサン、ヘプタン、2-メチルヘキサン、オクタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、デカリン等の炭素数1〜20の鎖状または脂環式の飽和炭化水素、ベンゼン、トルエン、キシレン、エチルベンゼン、メシチレン、テトラリン等の芳香族炭化水素などが使用される。これらは、単独で使用するほか、混合溶媒として使用することもできる。

【0055】また、反応溶媒として、反応原料の α -オレフィンそれ自体または主原料以外の α -オレフィンを使用することもできる。 α -オレフィンは、低重合反応の開始前に触媒成分として触媒系に組み込むこともできる。反応溶媒用としては、炭素数が4〜30の α -オレフィンが使用されるが、常温で液状の α -オレフィンが特に好ましい。

【0056】特に、溶媒としては、炭素数が4〜7の鎖状飽和炭化水素または脂環式飽和炭化水素が好ましい。これらの溶媒を使用することにより、ポリマーの副生を抑制することができるが、更に、脂環式飽和炭化水素を使用する場合は、高い触媒活性が得られるという利点がある。反応温度は、通常、0〜250℃、好ましくは10〜150℃、更に好ましくは20〜100℃である。一方、反応圧力は、通常、3〜250 kg/cm²の範囲から選択し得るが、好ましくは、約5〜100 kg/cm²の圧力である。そして、滞留時間は、通常、1分から20時間、好ましくは0.5〜6時間の範囲とする。反応形式は、回分式、半回分式または連続式のいずれかであってもよい。

【0057】反応液中の副生ポリマーの分離除去は、公知の固液分離装置を適宜使用して行なわれ、回収された α -オレフィン低重合体は、必要に応じて精製される。精製には、通常、蒸留精製が採用され、本発明においては使用されるハロゲン含有化合物の量が少なく、かつ該ハロゲン含有化合物が目的とする成分と十分な沸点差を有するため、目的とする成分を高純度で回収することができる。本発明においては、特に、エチレンから高純度の1-ヘキセンを工業的に製造することができる。

【0058】

【実施例】次に本発明の具体的な態様を実施例および比較例により更に詳細に説明するが、本発明は、その要旨を越えない限り以下の実施例によって限定されるものではない。

実施例1

120℃の乾燥器で加熱乾燥した2Lのオートクレーブを熱時に組み立て、真空窒素置換した。このオートクレーブには5 kg/cm² G耐圧の破裂板を備えた触媒フィード管を取り付けておいた。シクロヘキサン(730 ml)、2,5-ジメチルピロール(0.140 mmol)のn-ヘプタン溶液、1,1,1-トリクロロアセトン(15.1 mg, 0.093 mmol)のn-ヘプタン溶液、およびトリエチルアルミニウム(0.70 mmol)のn-ヘプタン溶液をオートクレーブ側面にこの順で仕込み、一方、触媒フィード管にクロム(III)-2-エチルヘキサノエート(22.5 mg, 0.047 mmol)のn-ヘプタン溶液を仕込んだ。n-ヘプタンの全体量は20 mlであった。この時点では、クロム化合物とトリエチルアルミニウムとは接触していない。

【0059】まず、オートクレーブを80℃に加熱し、次いで、80℃でエチレンを触媒フィード管より導入した。エチレン圧により破裂板が破裂し、クロム化合物がオートクレーブ側面に導入されエチレンの低重合が開始された。エチレンを全圧が35 kg/cm²になるまで導入し、以後、全圧を35 kg/cm²に、反応温度を80℃に維持した。所定の反応時間後にそれぞれ反応液をサンプリングした。反応後、オートクレーブの圧力を解除して脱カズを行った後、ろ過機によって反応液中の副生ポリマー(主としてポリエチレン)を回収した。ガスクロマトグラフによる α -オレフィン低重合体の組成分析の結果を表-1に示す。

【0060】実施例2

実施例1において、1,1,1-トリクロロアセトンの代わりに1,1,1-トリクロロアセトン(37.8 mg, 0.234 mmol)を使用したこと以外は実施例1と同様に低重合を行った。所定の反応時間後に、反応液の組成を分析した結果を表-2に示す。

実施例3

実施例1において、1,1,1-トリクロロアセトンの代わりに1,1-ジクロロアセトン(29.7 mg, 0.234 mmol)を使用したこと以外は実施例1と同様に低重合を行った。所定の反応時間後に反応液の組成を分析した結果を表-3に示す。

【0061】比較例1

実施例1において、1,1,1-トリクロロアセトンの代わりに四塩化炭素(14.3 mg, 0.093 mmol)を使用したこと以外は、実施例1と同様に低重合を行った。所定の反応時間後に、反応液の組成を分析した

結果を表-4に示す。

比較例2

実施例1において、1, 1, 1-トリクロロアセトンの代わりにクロロホルム(11.2mg、0.093mmol)を使用したこと以外は、実施例1と同様に低重合を行った。所定の反応時間後に、反応液の組成を分析した結果を表-5に示す。

【0062】比較例3

実施例1において、1, 1, 1-トリクロロアセトンの代わりに四塩化ゲルマニウム(19.9mg、0.093mmol)を使用したこと以外は、実施例1と同様に低重合を行った。所定の反応時間後に、反応液の組成を

分析した結果を表-6に示す。各表中、溶媒の種類「HP」はn-ヘプタン、「CHX」はシクロヘキサンを表し、Cr化合物の種類「Cr(2EHA)」はクロム(III)-2-エチルヘキサノエートを表し、2, 5-DMPyは2, 5-ジメチルピロールを表す。また、触媒効率の単位は、g- α -オレフィン/g-クロムであり、Cl 1モル当りの触媒効率の単位は、g- α -オレフィン/g-クロム・mol-Clである。また、本発明で使用したクロム化合物中のクロム金属の含有率は10.4wt% (分析値)であった。

【0063】

【表1】

表 - 1

	実 施 例 1		
溶媒の種類 (量: ml)	CHX (730) + HP (20)		
Cr化合物の種類	Cr (2EHA) ₃		
Cr化合物量 (mg)	22.5		
Cr化合物 (mmol)(a)	0.047		
2, 5-DMPy (mmol)(b)	0.140		
Et ₃ Al (mmol)(c)	0.701		
ハロゲン化合物の種類	1,1,1-トリクロロアセトン		
ハロゲン化合物 (mmol)(d)	0.003		
触媒成分モル比(a:b:c:d)	1:3:15:2		
反応時間 (hr)	0.5	1.0	2.0
<生成物量 (g)>	291.0	423.2	591.7
<組成分布 (wt%)> C ₄	0.1	0.1	0.1
C ₅ 全体	92.2	92.5	92.0
C ₅ 中の1-hexen 含量(wt%)	98.4	98.7	99.0
C ₆	0.5	0.5	0.5
C ₁₀₋₂₀	7.2	7.0	7.5
C ₂₂₋₃₀	0	0	0
副生PB	—	—	—
<触媒効率>	124342	180857	252877
Cl 1モル当り触媒効率 ($\times 10^6$)	444	645	902
ハロゲン化合物の沸点 (°C)	134		

【0064】

【表2】

表 - 2

	実 施 例 2		
溶媒の種類 (量: ml)	CHX (730)+HP (20)		
Cr化合物の種類	Cr (2EHA) ₃		
Cr化合物量 (mg)	22.5		
Cr化合物 (mmol)(a)	0.047		
2,5-DMPy (mmol)(b)	0.140		
Et ₃ Al (mmol)(c)	0.701		
ハロゲン化合物の種類	1,1,3-トリクロロアセトン		
ハロゲン化合物 (mmol)(d)	0.234		
触媒成分モル比(a:b:c:d)	1:3:1b:5		
反応時間 (Hr)	0.5	1.0	2.0
<生成物量 (g)>	312.8	459.3	635.5
<組成分布 (wt%)> C ₄	0.1	0.1	0.1
C ₆ 全体	92.5	93.6	92.8
C ₆ 中の1-hexen 含量 (wt%)	98.8	98.8	99.0
C ₈	0.5	0.5	0.4
C ₁₀₋₂₀	6.9	5.8	6.6
C ₂₂₋₃₀	0	0	0
副生FR	—	—	—
<触媒効率>	133654	195268	271578
C1 1モル当り触媒効率 (×10 ⁶)	190	280	387
ハロゲン化合物の沸点 (°C)	172		

【0065】

【表3】

表 - 3

実 施 例 3			
溶媒の種類 (量: ml)	CHX (736) + HP (20)		
Cr化合物の種類	Cr (2 EHA) ₃		
Cr化合物量 (mg)	22.5		
Cr化合物 (mmol)(a)	0.047		
2,5-DMPy (mmol)(b)	0.140		
Et ₃ Al (mmol)(c)	0.701		
ハロゲン化合物の種類	1,1-ジクロロアセトン		
ハロゲン化合物 (mmol)(d)	0.234		
触媒成分モル比(a:b:c:d)	1:3:15:5		
反応時間 (hr)	0.5	1.0	2.0
<生成物量 (g)>	136.0	355.1	685.6
<組成分布 (wt%)> C ₄	0.9	0.6	0.4
C ₅ 全体	84.6	89.5	90.9
C ₅ 中の1-hexen 含量(wt%)	95.1	97.5	98.4
C ₈	0.7	0.7	0.6
C ₁₀₋₂₀	13.7	9.2	8.2
C ₂₂₋₅₀	0	0	0
副生PE	—	—	—
<触媒効率>	58119	151756	292978
C1 1モル当り触媒効率 ($\times 10^6$)	123	322	623
ハロゲン化合物の沸点 (°C)	120		

【0066】

【表4】

表 - 4

比較例 1	
溶媒の種類(量: ml)	CHX (730)+HP (20)
Cr化合物の種類	Cr (2EHA) ₃
Cr化合物量 (mg)	22.5
Cr化合物 (mmol)(a)	0.047
2,5-DMPy (mmol)(b)	0.140
Et ₃ Al (mmol)(c)	0.701
ハロゲン化合物の種類	四塩化炭素
ハロゲン化合物 (mmol)(d)	0.093
触媒成分モル比(a:b:c:d)	1:3:15:2
反応時間 (hr)	0.5 1.0 1.5 2.0
<生成物量 (g) >	124.1 168.5 195.5 250.8
<組成分布 (wt %) > C ₄	0.02 0.02 0.02 0.02
C ₆ 全体	96.2 96.2 96.0 96.1
C ₆ 中の1-hexen 含量 (wt%)	99.3 99.4 99.4 99.5
C ₈	0.5 0.5 0.5 0.5
C ₁₀₋₂₀	2.9 2.9 3.1 3.0
C ₂₂₋₅₀	0 0 0 0
副生PE	— — — 0.19
<触媒効率>	53.020 71.995 83.726 107.176
C1 1モル当り触媒効率 ($\times 10^6$)	142 194 225 288
ハロゲン化合物の沸点 (°C)	76.4

【0067】

【表5】

表 - 5

	比較例 2		
溶媒の種類 (量: ml)	CHX (730)+HP (20)		
Cr化合物の種類	Cr (2EHA) ₃		
Cr化合物量 (mg)	22.5		
Cr化合物 (mmol)(a)	0.047		
2,5-DMPy (mmol)(b)	0.140		
Et ₃ Al (mmol)(c)	0.701		
ハロゲン化合物の種類	クロホルム		
ハロゲン化合物 (mmol)(d)	0.093		
触媒成分モル比(a:b:c:d)	1:3:15:2		
反応時間 (hr)	0.5	1.0	2.0
<生成物量 (g)>	243.5	444.2	534.3
<組成分布 (wt%)> C ₄	0.1	0.1	0.1
C ₈ 全体	90.9	91.7	91.2
C ₈ 中の1-hexen 含量(wt%)	97.8	98.5	98.8
C ₈	0.6	0.5	0.5
C ₁₀₋₂₀	8.4	7.7	8.2
C ₂₂₋₃₀	0	0	0
副生PI	-	-	-
<触媒効率>	104064	189816	271049
C1 1モル当り触媒効率 (×10 ⁶)	371	677	966
ハロゲン化合物の沸点 (°C)	61.2		

【0068】

【表6】

表 - 6

比較例 3			
溶媒の種類 (量: ml)	C H X (780) + H P (20)		
C r 化合物の種類	C r (2 E H A) ₃		
C r 化合物量 (mg)	22.5		
C r 化合物 (mmol)(a)	0.047		
2, 5-DMPy (mmol)(b)	0.140		
E t ₃ A l (mmol)(c)	0.701		
ハロゲン化合物の種類	四塩化ゲルマニウム		
ハロゲン化合物 (mmol)(d)	0.093		
触媒成分モル比(a:b:c:d)	1:3:15:2		
反応時間 (hr)	1.0	1.5	2.0
<生成物量 (g)>	194.8	208.2	207.0
<組成分布 (wt%)> C ₄	0.03	0.03	0.03
C ₈ 全体	95.7	95.4	96.0
C ₈ 中の 1-hexen 含量 (wt%)	99.3	99.4	99.4
C ₈	0.5	0.5	0.4
C ₁₀₋₂₀	3.5	3.8	3.3
C ₂₂₋₃₀	0	0	0
副生 P E	—	—	0.15
<触媒効率>	83,230	88,991	114,108
C l 1 モル当り触媒効率 (×10 ⁶)	222	238	305
ハロゲン化合物の沸点 (°C)	83.1		

【0069】比較例2のクロロホルムの場合には、ハロゲン原子1モル当りの活性は高いが、クロロホルムの沸点が目的生成物である1-ヘキセンの沸点(約63.4°C)と非常に近接しているため、蒸留精製工程で1-ヘキセンを高純度で回収することは困難である。これに対して本発明の特定構造を有するハロゲン含有化合物を使用した実施例1〜3においては、ハロゲン原子1モル当りの活性として比較例と同等以上の成績が得られており、また、ハロゲン含有化合物が1-ヘキセンよりも十分高い沸点を有しているため、蒸留精製時に高純度の1-ヘキセンを回収することが可能である。

【0070】

【発明の効果】本発明方法によれば、煩雑な操作なしで工業的に有利に1-ヘキセン等のα-オレフィンの低重合物を高収率かつ高選択率で製造することができ、また、ハロゲン含有化合物のハロゲン原子1モル当り、かつクロム1g当りの活性が高いため、使用するクロム化合物及びハロゲン含有化合物の量が少量で済み、触媒コストを低く維持することができる。更に、ハロゲン含有化合物が目的生成物であるα-オレフィン低重合体よりも十分高い沸点を有するために反応工程や蒸留精製時に目的生成物である三氯化物を高純度で回収することができるという点で、工業的な利用価値が高い。

フロントページの続き

(72)発明者 難波 美明
岡山県倉敷市瀬通三丁目10番地 三菱化学株式会社水島開発研究所内

(72)発明者 岡野 大志
岡山県倉敷市瀬通三丁目10番地 三菱化学株式会社水島開発研究所内